



Correction Officiuse Concours UE15 2013/2014

1/	ABCD	2/	BCD	3/	E	4/	A	5/	BD	6/	ABD	7/	BD	8/	AB	9/	D
10/	AC	11/	C	12/	BD	13/	B	14/	BD	15/	B	16/	BD	17/	CD	18/	D
19/	AB	20/	C	21/	A	22/	E	23/	AC	24/	ABC	25/	ACD	26/	ACD	27/	E
28/	ACD	29/	E	30/	C												

Chimie Thérapeutique

QCM 1 : ABCD

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Vrai

QCM 2 : BCD

- A) Faux:
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Vrai

QCM 3 : E

- A) Faux : liaisons hydrogènes
- B) Faux
- C) Faux
- D) Faux :

QCM 4 : A

- A) Vrai
- B) Faux : ce sont les liaisons dipolaires
- C) Faux : ce sont les liaisons ioniques
- D) Faux : pour les liaisons ioniques aussi

QCM 5 : BD

- A) Faux
- B) Vrai
- C) Faux
- D) Vrai

QCM 6 : ABD

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux : C'est pour l'optimisation
- D) Vrai

Plantes et médicament

QCM 7 : BD

- A) Faux
- B) Vrai
- C) Faux : c'est un alcaloïde
- D) Vrai

QCM 8 : AB

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux :
- D) Faux :

Chimie Organique

QCM 9 : D

- A) Faux : voir D
- B) Faux : voir D
- C) Faux : voir D
- D) Vrai

QCM 10 : AC

- A) Vrai
- B) Faux : obtention d'un alcool primaire
- C) Vrai
- D) Faux : obtention d'un alcool tertiaire

QCM 11 : C

- A) Faux : meta orienteur désactivant
- B) Faux : ortho/para orienteur activant
- C) Vrai
- D) Faux : ortho/para orienteur activant

QCM 12 : BD

- A) Faux : la SN est plutôt difficile car le benzène est nucléophile
- B) Vrai
- C) Faux : si l'halogène est activé on va favoriser le mécanisme de SN_{AR}
- D) Vrai

QCM 13 : B

- A) Faux
- B) Vrai
- C) Faux
- D) Faux

QCM 14 : BD

- A) Faux : le composé 1 est obtenu par SE, c'est le nitrobenzène
- B) Vrai
- C) Faux : c'est une réaction d'oxydation
- D) Vrai

QCM 15 : B

- A) Faux : c'est une substitution ionique
- B) Vrai
- C) Faux
- D) Faux

QCM 16 : BD

- A) Faux
- B) Vrai
- C) Faux
- D) Vrai

QCM 17 : CD

- A) Faux : elle se fait à des T° beaucoup plus élevées
- B) Faux : voir C
- C) Vrai
- D) Vrai

QCM 18 : D

- A) Faux
- B) Faux
- C) Faux
- D) Vrai

QCM 19 : AB

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux : la lumière favorise le transfert monoélectrique
- D) Faux : c'est une décomposition du radical anion en radical et en anion

QCM 20 : C

- A) Faux : T° < 5°C
- B) Faux : elle fait intervenir 3eq de HCl
- C) Vrai
- D) Faux : fait intervenir l'ion nitrosium NO⁺

QCM 21 : A

- A) Vrai
- B) Faux : voir A
- C) Faux : voir A
- D) Faux : la deuxième étape correspond à une alkylation de Friedel et Crafts

QCM 22 : E

- A) Faux : se fait en milieu anhydre
- B) Faux : la présence d'oxygène induit la formation d'alcoolate
- C) Faux : la présence de dioxyde de carbone induit la formation de carboxylate
- D) Faux : pour éviter une réaction acide-base avec l'ion H⁺

Chimie Générale

QCM 23 : AC

- A) Vrai
- B) Faux : c'est une réaction élémentaire donc ordre de la réaction = molécularité
- C) Vrai : $k_2 = K_1/K$
- D) Faux : $v = k[A]$ car réaction d'ordre 1

QCM 24 : ABC

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Faux : il est dépendant

QCM 25 : ACD

- A) Vrai
- B) Faux : $K_s = 4s^3$
- C) Vrai
- D) Vrai

QCM 26 : ACD

- A) Vrai
- B) Faux : entropie = ΔG
- C) Vrai
- D) Vrai

QCM 27 : E

- A) Faux
- B) Faux
- C) Faux : ΔG négatif pour une réaction spontanée
- D) Faux : c'est l'enthalpie standard

QCM 28 : ACD

- A) Vrai
- B) Faux
- C) Vrai
- D) Vrai

QCM 29 : E

- A) Faux : il manque le -
- B) Faux : il y a autant de mole de gaz de part et d'autre de la réaction, donc une augmentation de la pression n'aura aucun effet
- C) Faux : c'est $+ R \ln K_p$
- D) Faux :

QCM 30 : C

- A) Faux : un équilibre dynamique
- B) Faux : c'est l'entropie
- C) Vrai
- D) Faux